مصطلحات علمية

التفاعل الكيميائي	كسر الروابط الموجودة فى جزيئات المواد المتفاعلة وتكوين روابط جديدة في جزيئات المواد الناتجة من التفاعل
تفاعلات الانحلال الحراري	تفاعلات كيميائية يتم فيها تفكك جزيئات بعض المركبات الكيميائية بالحرارة إلى عناصرها الأولية أو إلى مركبات أبسط منها
الوسادة الهوائية	كيس قابل للانتفاخ مطوى داخل عجلة القيادة فى السيارات الحديثة كوسيلة أمان فى المواقف الطارئة
متسلسلة النشاط الكيميائى	ترتيب العناصر الفلزية ترتيباً تنازلياً حسب درجة نشاطها الكيميائي
تفاعلات الإحلال البسيط	تفاعلات كيميائية يتم فيها إحلال عنصر أكثر نشاطاً محل عنصر آخر أقل منه نشاطاً فى محلول أحد مركباته
تفاعلات الإحلال المزدوج	تفاعلات كيميائية يتم فيها عملية تبادل مزدوج بين شقى أيونى مركبين مختلفين لتكوين مركبين جديدين
تفاعل التعادل	تفاعل حمض مع قلوى لتكوين ملح وماء
الأكسـدة	- عملية كيميائية ينتج عنها زيادة نسبة الأكسجين في المادة أو نقص نسبة الهيدروجين فيها - عملية كيميائية تفقد فيها ذرة العنصر إلكتروناً أو أكثر
الاختـزال	- عملية كيميائية ينتج عنها نقص نسبة الأكسجين في المادة أو زيادة نسبة الهيدروجين فيها - عملية كيميائية تكتسب فيها ذرة العنصر إلكتروناً أو أكثر
العامل المؤكسد	- المادة التى تعطى الأكسجين أو تنتزع الهيدروجين أثناء التفاعل الكيميائى - المادة التى تكتسب إلكتروناً او أكثر أثناء التفاعل الكيميائى
العامل المختزل	- المادة التى تنتزع الأكسجين أو تعطى الهيدروجين أثناء التفاعل الكيميائى - المادة التى تفقد إلكتروناً أو أكثر أثناء التفاعل الكيميائى
سرعة التفاعل الكيميائى	التغير فى تركيز المواد المتفاعلة والمواد الناتجة من التفاعل فى وحدة الزمن
العامل الحفاز	مادة كيميائية تغير من معدل التفاعل الكيميائى دون أن تتغير
تفاعلات الحفز الموجب	تفاعلات كيميائية يقوم فيها العامل الحفاز بزيادة سرعة التفاعل الكيميائى
تفاعلات الحفر السالب	تفاعلات كيميائية يقوم فيها العامل الحفاز بخفض سرعة التفاعل الكيميائى
الإنزيمات	مواد كيميائية يُنتجها جسم الكائن الحى تعمل كعوامل حفازة تزيد من سرعة التفاعلات البيولوجية (الحيوية)
المحول الحفزى	علبة معدنية توجد فى السيارات الحديثة لمعالجة غازات عملية احتراق الوقود

موقع الدكتور محمد رزق معلم الكيمياء التعليمي D.M.RAZK

التيار الكهربي	تدفق الشحنات الكهربية السالبة (الإلكترونات) في مادة موصلة (سلك معدني)
شدة التيار الكهربي	كمية الكهربية المتدفقة عبر مقطع من موصل في زمن قدره 1 ثانية
الأمبير	- شدة التيار الناتج عن مرور كمية من الكهربية مقدارها 1 كولوم عبر مقطع من موصل في زمن قدره 1 ثانية - شدة التيار الكهربى المار فى موصل مقاومته 1 أوم عندما يكون فرق الجهد بين طرفيه 1 فولت
الكولوم	كمية الكهربية المنقولة بتيار ثابت شدته 1 أمبير في الثانية الواحدة
الجهد الكهربي لموصل	حالة الموصل الكهربية التي تبين انتقال الكهربية منه أو إليه إذا ما وصل بموصل آخر
فرق الجهد الكهربى	مقدار الشغل المبذول لنقل كمية من الكهربية مقدارها 1 كولوم بين طرفى موصل
الفولت	- فرق الجهد بين طرفي موصل عند بذل شغل مقداره 1 جول لنقل كمية من الكهربية مقدارها 1 كولوم بين طرفي هذا الموصل - فرق الجهد بين طرفى موصل مقاومته 1 أوم يمر خلاله تيار كهربى شدته 1 أمبير
القوة الدافعة الكهربية	فرق الجهد بين قطبي المصدر الكهربى فى الدائرة الكهربية المفتوحة (لا يمر تيار)
المقاومة الكهربية	- الممانعة التي يلقاها التيار الكهربى أثناء سريانه في الموصل - النسبة بين فرق الجهد بين طرفي الموصل وشدة التيار الكهربي المار فيه
المقاومة المتغيرة (الريوستات المنزلق)	المقاومة التي يمكن تغيير قيمتها للتحكم فى قيمة كل من شدة التيار وفرق الجهد فى الأجزاء المختلفة من الدائرة الكهربية
قانون أوم	تتناسب شدة التيار الكهربى المار فى موصل تناسباً طردياً مع فرق الجهد بين طرفيه عند ثبوت درجة الحرارة
الأوم	مقاومة موصل يمر به تيار كهربى شدته 1 أمبير عندما يكون فرق الجهد بين طرفيه 1 فولت
الخلايا الكهروكيميائية (الأعمدة الكهربية)	خلايا تتحول فيها الطاقة الكيميائية إلى طاقة كهربية
المولدات الكهربية (الدينامو)	أجهزة تتحول فيها الطاقة الحركية إلى طاقة كهربية
التيار الكهربى المستمر	تيار كهربي ثابت الشدة ، يسرى فى اتجاه واحد فقط بالدائرة الكهربية
التيار الكهربي المتردد	تيار كهربي متغير الشدة ، يسرى فى اتجاهين متضادين بالدائرة الكهربية
البطارية	عمودان أو أكثر متصلان معًا بطريقة ما في الدائرة الكهربية
قوي الترابط النووي	القوى اللازمة لربط مكونات النواة ببعضها والتغلب على قوى التنافر الموجودة بين البروتونات موجبة الشحنة

موقع الدكتور محمد رزق معلم الكيمياء التعليمي D.M.RAZK

ظاهرة النشاط الإشعاعي	عملية تحول تلقائى لأنوية ذرات بعض العناصر المشعة الموجودة في الطبيعة للوصول إلى تركيب أكثر استقرار
العناصر المشعة	عناصر تحتوى أنوية ذراتها على عدد من النيوترونات يزيد على العدد اللازم لاستقرارها
النشاط الإشعاعي الصناعي	الإشعاع أو الطاقة النووية المنطلقة أثناء التفاعلات النووية التي تجرى في المفاعلات النووية
التلوث الإشعاعي	ارتفاع كمية الإشعاعات النووية وزيادة نوعيتها في البيئة المحيطة
السيفرت (Sv)	الوحدة الدولية لقياس الإشعاع الممتص بواسطة الجسم البشرى
التأثيرات البدنية للتلوث الإشعاعي	التغيرات التي تطرأ على جسم الكائن الحى
التأثيرات الوراثية للتلوث الإشعاعي	التغيرات التي تحدث فى تركيب الكروموسومات الجنسية للآباء مما يؤدى إلى ولادة أطفال غير عاديين (مشوهين)
التأثيرات الخلوية للتلوث الإشعاعي	التغيرات التى تحدث فى تركيب الخلايا مثل حدوث تغير التركيب الكيميائي لهيموجلوبين الدم
الصفات الوراثية	الصفات التي تنتقل من جيل إلي آخر
الصفات المكتسبة	الصفات غير القابلة للانتقال من جيل إلى آخر
علم الوراثة	العلم الذي يفسر أوجه التشابه والاختلاف في الصفات الوراثية بين أفراد النوع الواحد من خلال دراسة كيفية انتقال هذه الصفات من جيل إلى آخر
الصفة السائدة	- الصفة التي تظهر فى جميع أفراد الجيل الأول في تجارب مندل - الصفة التي تظهر عند اجتماع عاملين (جينين) متماثلين للصفة السائدة، أو عامل (جين) للصفة السائدة مع عامل الصفة المتنحية
الصفة المتنحية	- الصفة التي تختفى تماما فى أفراد الجيل الأول في تجارب مندل - الصفة التي لا تظهر إلا عند اجتماع عاملين (جينين) متماثلين للصفة المتنحية
مبدأ السيادة التامة	ظهور الصفة السائدة فى أفراد الجيل الأول عند تزاوج فردين يحمل كل منهما صفة وراثية نقية مضادة للصفة التي يحملها الفرد الآخر
الأمشاج	الخلايا التي يتم بواسطتها انتقال العوامل الوراثية من الآباء إلى الأبناء
قانون مندل الأول	إذا اختلف فردان نقيان فى زوج واحد من الصفات المتقابلة فإنهما ينتجان بعد تزاوجهما جيلا به صفة أحد الفردين فقط (الصفة السائدة) ثم تورث الصفتان معًا في الجيل الثاني بنسبة 3 (صفة سائدة) : 1 (صفة متنحية)
الفرد النقى	الفرد الذي يحمل عاملين متماثلين للصفة السائدة أو للصفة المتنحية
الفرد الهجين	الفرد الذي يحمل عاملين مختلفين أحدهما للصفة السائدة والآخر للصفة المتنحية
الجينات	أجزاء من الحمض النووي DNA موجودة على الكروموسومات ومسئولة عن إظهار الصفات الوراثية للكائن الحي

موقع الدكتور محمد رزق معلم الكيمياء التعليمي D.M.RAZK

موقع الدكتور محمد رزق التعليمي

امسح الباركود بالموبيل لتثبيت التطبيق وتحميل كل الملازم مجانا وبسرعه

MR

حمل التطبيق الأن

GET IT ON Google Play

ملازم ابتدائي | ملازم اعدادي | ملازم ثانـــوي | كورسات ونتائج امتحانات

موقع الدكتور محمد رزق
Dr.MoRizK